

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 2003年 7月18日
Date of Application:

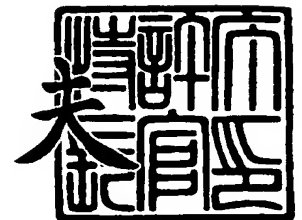
出願番号 特願2003-199203
Application Number:
[ST. 10/C]: [JP 2003-199203]

出願人 東ソー株式会社
Applicant(s):

2003年 9月11日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

今井 康



出証番号 出証特2003-3074713



【書類名】 特許願
【整理番号】 PA211-1108
【あて先】 特許庁長官殿
【国際特許分類】 C07C211/58
C07C209/06

【発明者】

【住所又は居所】 山口県周南市土井2-15-4-303

【氏名】 西山 正一

【発明者】

【住所又は居所】 山口県周南市新堤町7丁目30番2号

【氏名】 天満 浩章

【発明者】

【住所又は居所】 山口県周南市中畷町1番27号

【氏名】 江口 久雄

【特許出願人】

【識別番号】 000003300

【氏名又は名称】 東ソー株式会社

【代表者】 土屋 隆

【電話番号】 (03)5427-5134

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 特願2002-274983

【出願日】 平成14年 9月20日

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 特願2003- 4818

【出願日】 平成15年 1月10日

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 特願2003- 54070

【出願日】 平成15年 2月28日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 003610

【納付金額】 21, 000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【プルーフの要否】 要

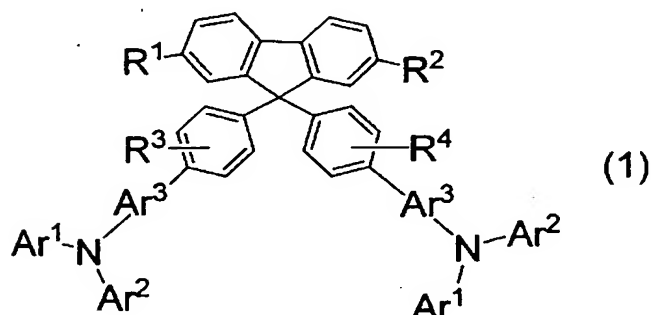
【書類名】 明細書

【発明の名称】 フルオレン骨格を有する新規アリールアミン誘導体、その合成
中間体及びこれらの製造方法並びに有機EL素子

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式（1）で表されるアリールアミン誘導体。

【化1】



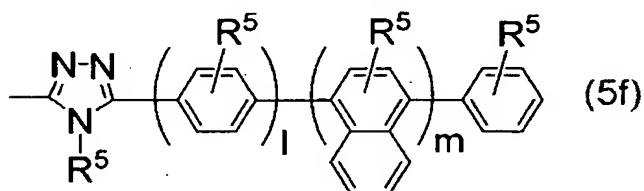
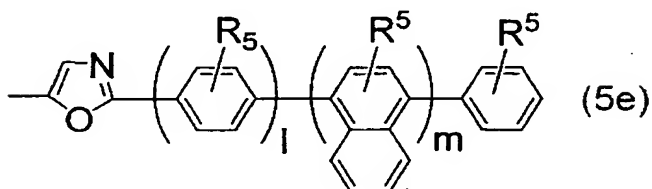
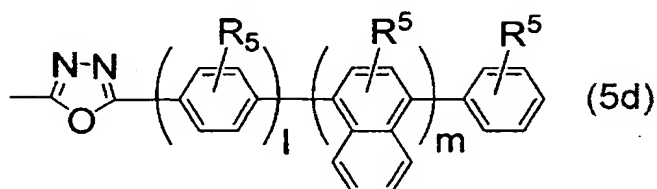
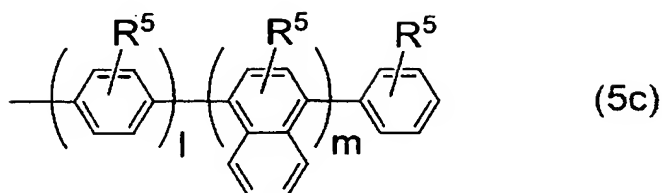
（式中、 $R^1 \sim R^4$ は各々独立して水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、アリール基、アリールオキシ基、ハロゲン原子、アミノ基又は下記一般式（2）、（3）又は（4）で表される基であり、 Ar^1 、 Ar^2 は各々独立して置換又は無置換のアリール基又は複素芳香環基を表し、さらに Ar^1 と Ar^2 は結合している窒素原子と共に含窒素複素環を形成してもよい。さらに Ar^3 は置換又は無置換のアリーレン基を表す。）

【化2】



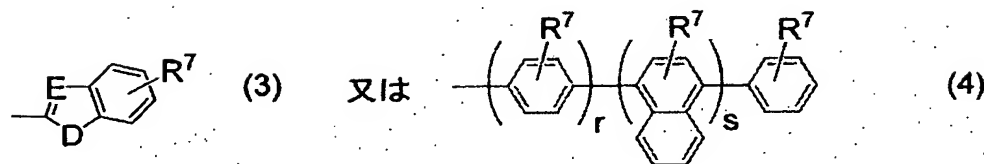
（式中、 Y は、下記一般式（5a）～（5f）で表される基であり、 W は水素原子、又は置換若しくは無置換のアリール基である。）

【化3】



(式中、 R^5 は互いに同一であっても異なってもよく、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、エステル基、水酸基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、アリール基又はアリールオキシ基である。更に、Eは $-CR^8-$ 又は窒素原子であり、ここで R^8 は、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基、アリール基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基、水酸基又はハロゲン原子を示す。更にDは酸素、窒素又は硫黄原子のいずれかを表す。又、 r 及び s は、 $r+s \leq 4$ を満たす0～4の整数である。)

【化 4】



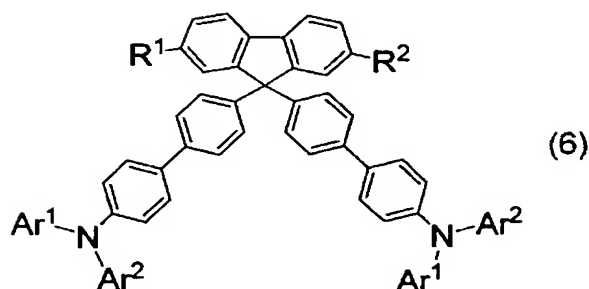
(式中、 R^5 は互いに同一であっても異なってもよく、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、エステル基、水酸基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、アリール基又はアリールオキシ基である。更に、Eは $\text{—CR}^6\text{—}$ 又は窒素原子であり、Dは酸素、窒素又は硫黄原子のいずれかを表す。ここで R^6 は、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基、アリール基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基、水酸基又はハロゲン原子を示す。更に、 l 、 m は $l+m \leq 4$ を満たす0～4の整数である。)

【請求項 2】一般式 (1) において、 Ar^1 及び Ar^2 のうち少なくとも一つが置換又は無置換の縮合環式芳香族基である請求項 1 記載のアリールアミン誘導体。

【請求項 3】縮合環式芳香族基が、1-ナフチル基、9-フェナントリル基又は2-フルオレニル基である請求項 2 記載のアリールアミン誘導体。

【請求項 4】一般式 (1) において、 Ar^3 がフェニレン基である請求項 1 乃至 3 いずれかに記載のアリールアミン誘導体。

【請求項 5】 R^3 及び R^4 が水素原子である下記一般式 (6) で表される請求項 4 に記載のアリールアミン誘導体。

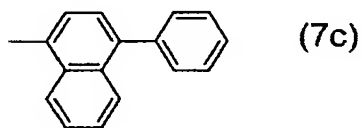
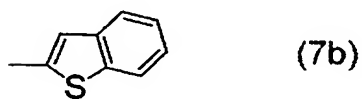


【請求項 6】一般式 (1) において R^1 及び R^2 が、前記一般式 (2) で表され

る基であり、更に式中の Y が前記一般式 (5a) ~ (5c) であり、且つ W が水素原子又は無置換のフェニル基であることを特徴とする請求項 1 乃至 5 いずれかに記載のアリールアミン誘導体。

【請求項 7】 Y が下記一般式 (7a) ~ (7c) である請求項 6 に記載のアリールアミン誘導体。

【化 6】



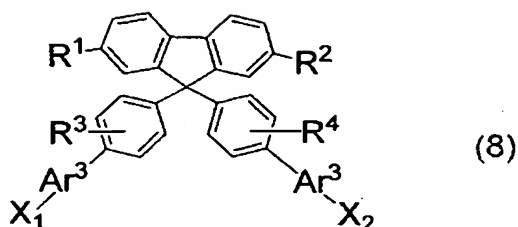
【請求項 8】 W が水素原子である請求項 6 乃至 7 いずれかに記載のアリールアミン誘導体。

【請求項 9】 一般式 (1) において R^1 及び R^2 が、前記一般式 (3) で表される基であり、更に式中の E が $-CH-$ 、D が硫黄原子である請求項 1 乃至 5 いずれかに記載のアリールアミン誘導体。

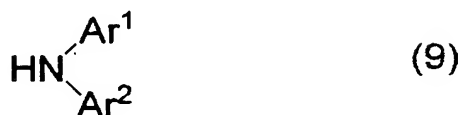
【請求項 10】 非晶質構造を有する請求項 1 乃至 9 いずれかに記載のアリールアミン誘導体。

【請求項 11】 一般式 (8) で表されるジ (ハロアリール) フルオレン (式中、 $R^1 \sim R^4$ 、 Ar^3 は前記と同一の置換基を表し、又 X^1 、 X^2 は塩素、臭素又はフッ素原子を表す。) と一般式 (9) で表されるアミン化合物 (式中、 Ar^1 、 Ar^2 は各々独立して置換又は無置換のアリール基又は複素芳香環基を表し、さらに Ar^1 と Ar^2 は結合している窒素原子と共に含窒素複素環を形成してもよい。) とを塩基存在下、パラジウム触媒により反応させる請求項 1 乃至 10 いずれかに記載のアリールアミン誘導体の製造方法。

【化 7】



【化 8】



【請求項 12】パラジウム触媒が、三級ホスフィンとパラジウム化合物からなる触媒である請求項 11 記載のアリールアミン誘導体の製造方法。

【請求項 13】三級ホスフィンが、トリ-tert-ブチルホスフィンである請求項 12 記載のアリールアミン誘導体の製造方法。

【請求項 14】請求項 1～10 いずれかに記載のアリールアミン誘導体を発光層、正孔輸送層又は正孔注入層いずれかに用いることを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子。

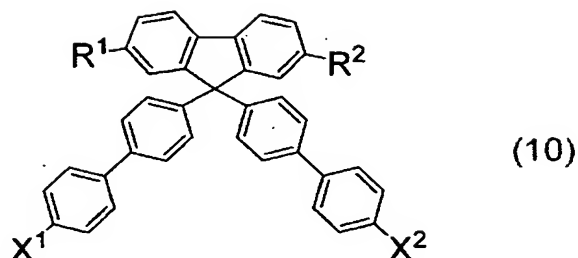
【請求項 15】前記一般式 (8) で表されるジ (ハロアリール) フルオレン誘導体。(式中、 $R^1 \sim R^4$ 、 Ar^3 は前記と同一の置換基を表し、又 X^1 、 X^2 は塩素、臭素又は沃素原子を表す。)

【請求項 16】一般式 (8) において、 Ar^3 がフェニレン基である請求項 15 記載のジ (ハロアリール) フルオレン誘導体。

【請求項 17】一般式 (8) において、 R^3 及び R^4 が水素原子である下記一般式 (10) で表される請求項 16 に記載のジ (ハロアリール) フルオレン誘導体。

。

【化 9】

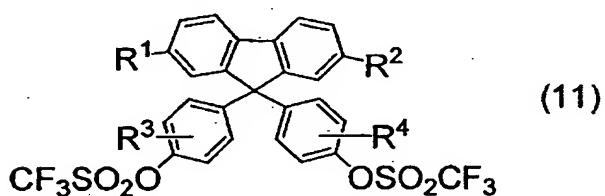


【請求項 18】 X^1 及び X^2 が塩素原子である請求項 15 乃至 17 いずれかに記載のジ（ハロアリール）フルオレン誘導体。

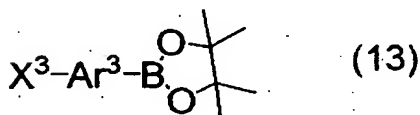
【請求項 19】 R^1 又は R^2 が各々独立して水素原子、ヨウ素、臭素又は塩素原子である請求項 15 乃至 18 いずれかに記載のジ（ハロアリール）フルオレン誘導体。

【請求項 20】 一般式（11）で表されるフルオレン誘導体（式中、 $R^1 \sim R^4$ は前記と同一の置換基を表す）と一般式（12）又は（13）で表されるアリールボロン酸化合物（式中、 X^3 はハロゲン原子を表し、 R^9 は水素原子、メチル基又はエチル基を表す。更に Ar^3 は置換又は無置換のアリーレン基を表す。）とを塩基及びパラジウム触媒存在下に反応させることを特徴とする請求項 15 乃至 19 いずれかに記載のジ（ハロアリール）フルオレン誘導体の製造方法。

【化 10】



【化 11】



【請求項 21】 前記一般式（12）において、 X^3 が塩素原子、 R^9 が水素原子

である請求項20記載のジ（ハロアリール）フルオレン誘導体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明に属する技術分野】

本発明はフルオレン骨格を有する新規アリールアミン誘導体、その合成中間体であるジ（ハロアリール）フルオレン誘導体及びこれらの製造方法並びに有機エレクトロルミネッセンス（EL）素子に関するものである。フルオレン骨格を有する新規アリールアミン誘導体は、感光材料、有機光導電材料として使用でき、さらに具体的には、平面光源や表示に使用される有機EL素子もしくは電子写真感光体等の正孔輸送、正孔注入材料及び発光材料として利用できる。

【0002】

【従来の技術】

感光材料や正孔輸送材料として開発されている有機光導電材料は、低コスト、加工性が多様であり、無公害性などの多くの利点があり、多くの化合物が提案されている。例えば、オキサジアゾール誘導体（例えば、特許文献1参照）、オキサゾール誘導体（例えば、特許文献2参照）、ヒドラゾン誘導体（例えば、特許文献3参照）、トリアリールピラゾリン誘導体（例えば、特許文献4、5参照）、アリールアミン誘導体（例えば、特許文献6、7参照）、スチルベン誘導体（例えば、特許文献8、9参照）等の材料が開示されている。

【0003】

中でも4, 4', 4''-トリス [N, N- (1-ナフチル) フェニルアミノ] トリフェニルアミン (1-TNATA)、4, 4', 4''-トリス [N, N- (m-トリル) フェニルアミノ] トリフェニルアミン (MTDATA)、4, 4'-ビス [N- (1-ナフチル) -N-フェニルアミノ] ビフェニル (α -NPD)、4, 4'-ビス [N- (m-トリル) -N-フェニルアミノ] ビフェニル (TPD) 等のアリールアミン誘導体が正孔輸送又は正孔注入材料として多く使われている（例えば、非特許文献1, 2参照）。しかしながら、これら材料は、安定性、耐久性に乏しいなどの難点を有する事から、現在では、優れた正孔輸送能力を有し、高T_g（＝ガラス転移温度）を有した耐久性のある正孔輸送材料の開

発が望まれている。

【0004】

また、アリールアミン類の製造方法として、塩基の存在下でアミン化合物によるアリールハライドのアミノ化反応において、トリアルキルホスフィン類とパラジウム化合物からなる触媒を用いる方法が知られている（例えば特許文献10参照）。

【0005】

【特許文献1】

米国特許第3189447号明細書（クレーム）

【特許文献2】

米国特許第3257203号明細書（クレーム）

【特許文献3】

特開昭54-59143号公報（特許請求の範囲）

【特許文献4】

特開昭51-93224号公報（特許請求の範囲）

【特許文献5】

特開昭55-108667号公報（特許請求の範囲）

【特許文献6】

特開昭55-144250号公報（特許請求の範囲）

【特許文献7】

特開昭56-119132号公報（特許請求の範囲）

【特許文献8】

特開昭58-190953号公報（特許請求の範囲）

【特許文献9】

特開昭59-195658号公報（特許請求の範囲）

【特許文献10】

特開平10-320949号公報（特許請求の範囲）

【非特許文献1】

「アドバンスド・マテリアルズ (Advanced Materials

)」, (ドイツ国), 1998年, 第10巻, 第14号, p1108-1112
(図1、表1)

【非特許文献2】

「ジャーナル・オブ・ルミネッセンス (Journal of Luminescence)」, (オランダ国), 1997年, 72-74, p985-991 (図1)

【0006】

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、優れた正孔輸送能力を有し、また α -NPD又はMTDAT Aより高Tgを有し耐久性のある新規材料を提供することである。更に詳しくは有機EL素子等の正孔輸送材料及び発光材料に適した新規なアリアルアミン誘導体を提供する事である。

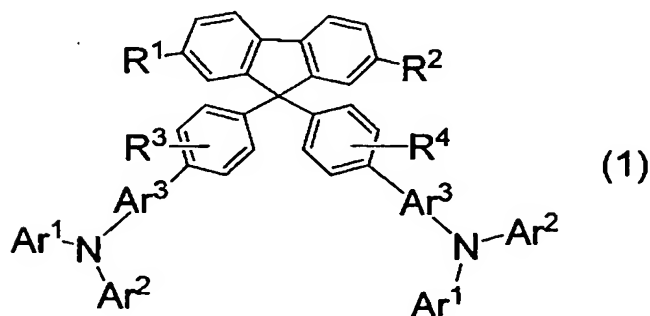
【0007】

【課題を解決するための手段】

本発明者らは鋭意検討した結果、一般式(1)で示されるアリアルアミン誘導体が、高Tgを有し、更には青色発光材料としても利用できることを見出し本発明を完成するに至った。即ち、本発明は、一般式(1)で示されるフルオレン骨格を有する新規アリアルアミン誘導体及びその製造方法並びに一般式(1)で示されるフルオレン骨格を有する新規アリアルアミン誘導体を用いた有機EL素子に関するものである。

【0008】

【化12】



(式中、R¹~R⁴は各々独立して水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル

基若しくはアルコキシ基、アリール基、アリールオキシ基、ハロゲン原子、アミノ基又は下記一般式(2)、(3)又は(4)で表される基であり、 Ar^1 、 Ar^2 は各々独立して置換又は無置換のアリール基又は複素芳香環基を表し、さらに Ar^1 と Ar^2 は結合している窒素原子と共に含窒素複素環を形成してもよい。さらに Ar^3 は置換又は無置換のアリーレン基を表す。)

【0009】

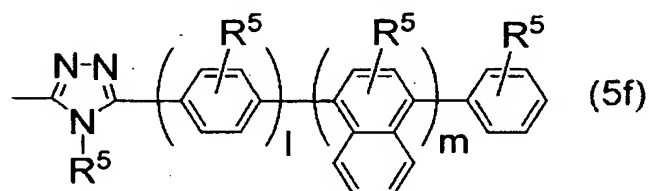
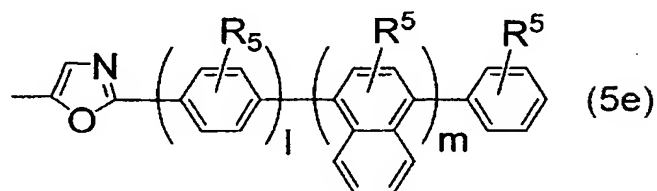
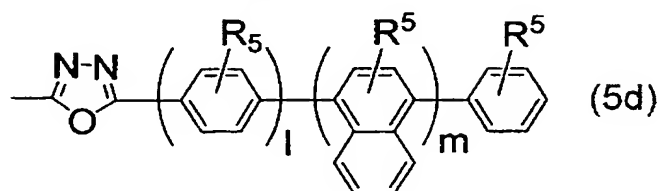
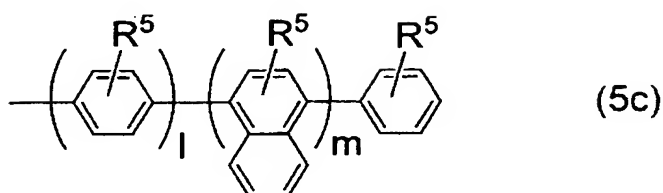
【化13】



(式中、Yは、下記一般式(5a)～(5f)で表される基であり、Wは水素原子、又は置換若しくは無置換のアリール基である。)

【0010】

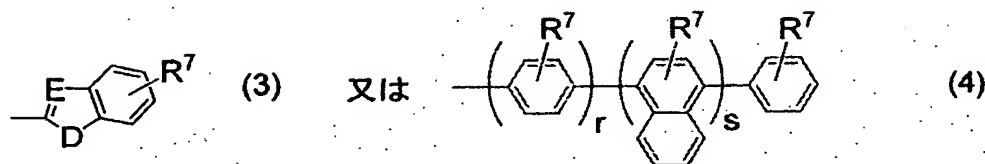
【化14】



(式中、 R^5 は互いに同一であっても異なってもよく、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、エステル基、水酸基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、アリール基又はアリールオキシ基である。更に、Eは $-CR^8-$ 又は窒素原子であり、ここで R^8 は、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基、アリール基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基、水酸基又はハロゲン原子を示す。更にDは酸素、窒素又は硫黄原子のいずれかを表す。又、 r 及び s は、 $r + s \leq 4$ を満たす0～4の整数である)。

【0011】

【化15】

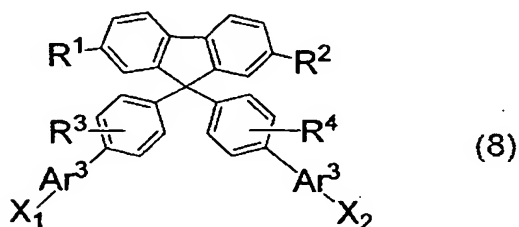


(式中、 R^5 は互いに同一であっても異なってもよく、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、エステル基、水酸基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、アリール基又はアリールオキシ基である。更に、Eは $-CR^6-$ 又は窒素原子であり、Dは酸素、窒素又は硫黄原子のいずれかを表す。ここで R^6 は、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基、アリール基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基、水酸基又はハロゲン原子を示す。更に、 l 、 m は $l+m \leq 4$ を満たす0～4の整数である。)

又、本発明は前記一般式(1)で表されるアリールアミン誘導体の合成中間体である下記一般式(8)で表されるジ(ハロアリール)フルオレン誘導体及びその製造方法に関するものである。

【0012】

【化16】



(式中、 $R^1 \sim R^4$ 、 Ar^3 は前記と同一の置換基を表し、又 X^1 、 X^2 は塩素、臭素又は沃素原子を表す。)

以下、本発明に関し詳細に説明する。

【0013】

一般式(1)で表されるアリールアミン誘導体において、 Ar^1 、 Ar^2 は各々独立して置換又は無置換のアリール基又は複素芳香環基を表し、さらに Ar^1 と Ar^2 は結合している窒素原子と共に含窒素複素環を形成してもよい。

【0014】

置換又は無置換のアリール基としては、置換基を有してもよい炭素数6～24の芳香環基であり、具体的には、例えば、フェニル基、1-ナフチル基、2-ナフチル基、2-アントリル基、9-アントリル基、2-フルオレニル基、4-メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、2-メチルフェニル基、4-エチルフェニル基、3-エチルフェニル基、2-エチルフェニル基、4-n-プロピルフェニル基、4-イソプロピルフェニル基、2-イソプロピルフェニル基、4-n-ブチルフェニル基、4-イソブチルフェニル基、4-sec-ブチルフェニル基、2-sec-ブチルフェニル基、4-tert-ブチルフェニル基、3-tert-ブチルフェニル基、2-tert-ブチルフェニル基、4-n-ペンチルフェニル基、4-イソペンチルフェニル基、2-ネオペンチルフェニル基、4-tert-ペンチルフェニル基、4-n-ヘキシルフェニル基、4-(2'-エチルブチル)フェニル基、4-n-ヘプチルフェニル基、4-n-オクチルフェニル基、4-(2'-エチルヘキシル)フェニル基、4-tert-オクチルフェニル基、4-n-デシルフェニル基、4-n-ドデシルフェニル基、4-n-テトラデシルフェニル基、4-シクロペンチルフェニル基、4-シクロヘキシルフェニル基、4-(4'-メチルシクロヘキシル)フェニル基、4-(4'-tert-ブチルシクロヘキシル)フェニル基、3-シクロヘキシルフェニル基、2-シクロヘキシルフェニル基、4-エチル-1-ナフチル基、6-n-ブチル-2-ナフチル基、2,4-ジメチルフェニル基、2,5-ジメチルフェニル基、3,4-ジメチルフェニル基、3,5-ジメチルフェニル基、2,6-ジメチルフェニル基、2,4-ジエチルフェニル基、2,3,5-トリメチルフェニル基、2,3,6-トリメチルフェニル基、3,4,5-トリメチルフェニル基、2,6-ジエチルフェニル基、2,5-ジイソプロピルフェニル基、2,6-ジイソブチルフェニル基、2,4-ジ-tert-ブチルフェニル基、2,5-ジ-tert-ブチルフェニル基、4,6-ジ-tert-ブチル-2-メチルフェニル基、5-tert-ブチル-2-メチルフェニル基、4-tert-ブチル-2,6-ジメチルフェニル基、9-メチル-2-フルオレニル基、9-エチル-2-フルオレニル基、9-n-ヘキシル-2-フルオレニル基、9,9-

ジメチル-2-フルオレニル基、9, 9-ジエチル-2-フルオレニル基、9, 9-ジ-n-プロピル-2-フルオレニル基、4-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、2-メトキシフェニル基、4-エトキシフェニル基、3-エトキシフェニル基、2-エトキシフェニル基、4-n-プロポキシフェニル基、3-n-プロポキシフェニル基、4-イソプロポキシフェニル基、2-イソプロポキシフェニル基、4-n-ブトキシフェニル基、4-イソブトキシフェニル基、2-sec-ブトキシフェニル基、4-n-ペンチルオキシフェニル基、4-イソペンチルオキシフェニル基、2-ネオペンチルオキシフェニル基、2-ネオペンチルオキシフェニル基、4-n-ヘキシルオキシフェニル基、2-(2'-エチルブチル)オキシフェニル基、4-n-オクチルオキシフェニル基、4-n-デシルオキシフェニル基、4-n-ドデシルオキシフェニル基、4-n-テトラデシルオキシフェニル基、4-シクロヘキシルオキシフェニル基、2-シクロヘキシルオキシフェニル基、2-メトキシ-1-ナフチル基、4-メトキシ-1-ナフチル基、4-n-ブトキシ-1-ナフチル基、5-エトキシ-1-ナフチル基、6-メトキシ-2-ナフチル基、6-エトキシ-2-ナフチル基、6-n-ブトキシ-2-ナフチル基、6-n-ヘキシルオキシ-2-ナフチル基、7-メトキシ-2-ナフチル基、7-n-ブトキシ-2-ナフチル基、2-メチル-4-メトキシフェニル基、2-メチル-5-メトキシフェニル基、3-メチル-4-メトキシフェニル基、3-メチル-5-メトキシフェニル基、3-エチル-5-メトキシフェニル基、2-メトキシ-4-メチルフェニル基、3-メトキシ-4-メチルフェニル基、2, 4-ジメトキシフェニル基、2, 5-ジメトキシフェニル基、2, 6-ジメトキシフェニル基、3, 4-ジメトキシフェニル基、3, 5-ジメトキシフェニル基、3, 5-ジエトキシフェニル基、3, 5-ジ-n-ブトキシフェニル基、2-メトキシ-4-エトキシフェニル基、2-メトキシ-6-エトキシフェニル基、3, 4, 5-トリメトキシフェニル基、4-フェニルフェニル基、3-フェニルフェニル基、2-フェニルフェニル基、4-(4'-メチルフェニル)フェニル基、4-(3'-メチルフェニル)フェニル基、4-(4'-メトキシフェニル)フェニル基、4-(4'-n-ブトキシフェニル)フェニル基、2-(2'-メトキシフ

エニル) フェニル基、4-(4'-クロロフェニル) フェニル基、3-メチル-4-フェニルフェニル基、3-メトキシ-4-フェニルフェニル基、9-フェニル-2-フルオレニル基、4-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、2-フルオロフェニル基、4-クロロフェニル基、3-クロロフェニル基、2-クロロフェニル基、4-ブロモフェニル基、2-ブロモフェニル基、4-クロロ-1-ナフチル基、4-クロロ-2-ナフチル基、6-ブロモ-2-ナフチル基、2,3-ジフルオロフェニル基、2,4-ジフルオロフェニル基、2,5-ジフルオロフェニル基、2,6-ジフルオロフェニル基、3,4-ジフルオロフェニル基、3,5-ジフルオロフェニル基、2,3-ジクロロフェニル基、2,4-ジクロロフェニル基、2,5-ジクロロフェニル基、3,4-ジクロロフェニル基、3,5-ジクロロフェニル基、2,5-ジブロモフェニル基、2,4,6-トリクロロフェニル基、2,4-ジクロロ-1-ナフチル基、1,6-ジクロロ-2-ナフチル基、2-フルオロ-4-メチルフェニル基、2-フルオロ-5-メチルフェニル基、3-フルオロ-2-メチルフェニル基、3-フルオロ-4-メチルフェニル基、2-メチル-4-フルオロフェニル基、2-メチル-5-フルオロフェニル基、3-メチル-4-フルオロフェニル基、2-クロロ-4-メチルフェニル基、2-クロロ-5-メチルフェニル基、2-クロロ-6-メチルフェニル基、2-メチル-3-クロロフェニル基、2-メチル-4-クロロフェニル基、3-クロロ-4-メチルフェニル基、3-メチル-4-クロロフェニル基、2-クロロ-4,6-ジメチルフェニル基、2-メトキシ-4-フルオロフェニル基、2-フルオロ-4-メトキシフェニル基、2-フルオロ-4-エトキシフェニル基、2-フルオロ-6-メトキシフェニル基、3-フルオロ-4-エトキシフェニル基、3-クロロ-4-メトキシフェニル基、2-メトキシ-5-クロロフェニル基、3-メトキシ-6-クロロフェニル基、5-クロロ-2,4-ジメトキシフェニル基などを挙げることができるが、これらに限定されるものではない。

【0015】

置換又は無置換の複素芳香環基としては、酸素原子、窒素原子及び硫黄原子のうち少なくとも一つのヘテロ原子を含有する芳香環基であり、例えば、4-キノ

リル基、4-ピリジル基、3-ピリジル基、2-ピリジル基、3-フリル基、2-フリル基、3-チエニル基、2-チエニル基、2-オキサゾリル基、2-チアゾリル基、2-ベンゾオキサゾリル基、2-ベンゾチアゾリル基、2-ベンゾイミダゾリル基などを挙げることができるが、これらに限定されるものではない。

【0016】

高T_gを達成するためには、Ar¹及びAr²のうち少なくとも一つが置換又は無置換の縮合環式芳香族基であることが好ましく、例えば、ナフチル基、フェナントリル基、フルオレニル基の他、アントラセニル基、ピレニル基、クリセニル基、ピセニル基、ペリレニル基等を挙げることができる。さらに好ましくは、1-ナフチル基、9-フェナントリル基又は2-フルオレニル基である。

【0017】

一般式(1)で表される化合物において、さらに、Ar¹とAr²は結合している窒素原子と共に含窒素複素環を形成していてもよく、置換又は無置換の-N-カルバゾリイル基、-N-フェノキサジニイル基又は-N-フェノチアジニイル基を形成していてもよい。含窒素複素環は、置換基として例えば、ハロゲン原子、炭素数1~10のアルキル基、炭素数1~10のアルコキシ基又は炭素数6~10のアリール基で単置換又は多置換されていてもよい。これらの中で、好ましくは、無置換又はハロゲン原子、炭素数1~4のアルキル基、炭素数1~4のアルコキシ基若しくは炭素数6~10のアリール基で単置換若しくは多置換の-N-カルバゾリイル基、-N-フェノキサジニイル基又は-N-フェノチアジニイル基であり、より好ましくは、無置換の-N-カルバゾリイル基、-N-フェノキサジニイル基又は-N-フェノチアジニイル基である。置換の-N-カルバゾリイル基、-N-フェノキサジニイル基又は-N-フェノチアジニイル基の具体例としては、例えば、2-メチル-N-カルバゾリイル基、3-メチル-N-カルバゾリイル基、4-メチル-N-カルバゾリイル基、3-n-ブチル-N-カルバゾリイル基、3-n-ヘキシル-N-カルバゾリイル基、3-n-オクチル-N-カルバゾリイル基、3-n-デシル-N-カルバゾリイル基、3,6-ジメチル-N-カルバゾリイル基、2-メトキシ-N-カルバゾリイル基、3-メトキシ-N-カルバゾリイル基、3-エトキシ-N-カルバゾリイル基、3-イ

ソプロポキシ-N-カルバゾリイル基、3-n-ブトキシ-N-カルバゾリイル基、3-n-オクチルオキシ-N-カルバゾリイル基、3-n-デシルオキシ-N-カルバゾリイル基、3-フェニル-N-カルバゾリイル基、3-(4'-メチルフェニル)-N-カルバゾリイル基、3-(4'-tert-ブチルフェニル)-N-カルバゾリイル基、3-クロロ-N-カルバゾリイル基、2-メチル-N-フェノチアジニル基などを挙げることができる。

【0018】

一般式(1)で表されるアリールアミン誘導体において、 $R^1 \sim R^4$ は各々独立して水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、アリール基、アリールオキシ基、ハロゲン原子、アミノ基又は下記一般式(2)、(3)又は(4)で表される基である。

【0019】

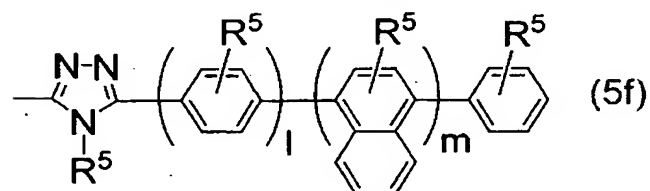
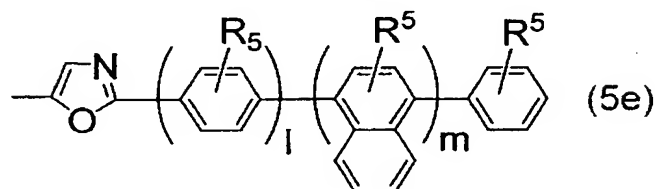
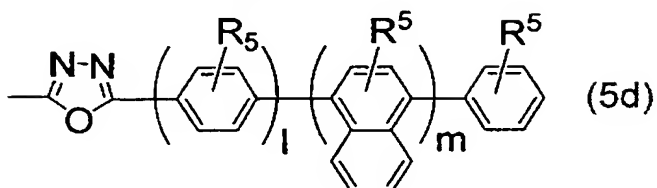
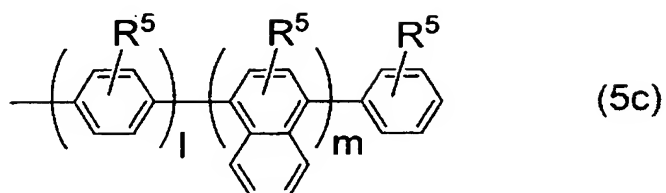
【化17】



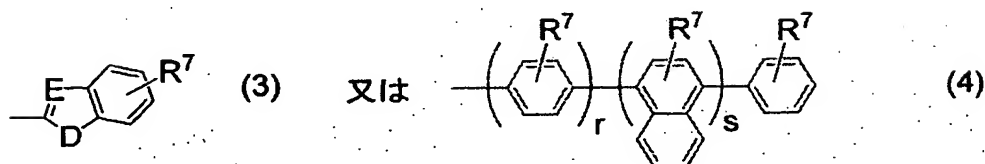
(式中、Yは、下記一般式(5a)～(5f) [式中、 R^5 は互いに同一であっても異なってもよく、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、エステル基、水酸基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、アリール基又はアリールオキシ基である。更に、Eは $-CR^6-$ 又は窒素原子であり、Dは酸素、窒素又は硫黄原子のいずれかを表す。ここで R^6 は、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基、アリール基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基、水酸基又はハロゲン原子を示す。更に、l、mは $l+m \leq 4$ を満たす0～4の整数である。] で表される基であり、Wは水素原子、又は置換若しくは無置換のアリール基である。)

【0020】

【化18】



【化19】



(式中、 R^7 は互いに同一であっても異なってもよく、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、エステル基、水酸基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、アリール基又はアリールオキシ基で

ある。更に、Eは $-CR^8-$ 又は窒素原子であり、ここで R^8 は、水素原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基、アリール基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基、水酸基又はハロゲン原子を示す。更にDは酸素、窒素又は硫黄原子のいずれかを表す。又、 r 及び s は、 $r+s \leq 4$ を満たす0～4の整数である。)

$R^1 \sim R^8$ のアルキル基としては、炭素数1～18の直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基が挙げられ、具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ステアリル基、トリクロロメチル基、トリフロロメチル基、シクロプロピル基、シクロヘキシル基、1,3-シクロヘキサジエニル基、2-シクロペンテン-1-イル基等を挙げることができる。

【0021】

$R^1 \sim R^5$ 、 R^7 のアルコキシ基としては、炭素数1～18の直鎖、分岐若しくは環状のアルコキシ基が挙げられ、具体的にはメトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、*n*-ブトキシ基、*sec*-ブトキシ基、*tert*-ブトキシ基、ペンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基、ステアリルオキシ基、トリフロロメトキシ基等を例示することができる。

【0022】

$R^1 \sim R^8$ 、Wのアリール基としては、置換基を有してもよい炭素数6～24の芳香環であり、具体的には、フェニル基、4-メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、2-メチルフェニル基、4-エチルフェニル基、3-エチルフェニル基、2-エチルフェニル基、4-*n*-プロピルフェニル基、4-*n*-ブチルフェニル基、4-イソブチルフェニル基、4-*tert*-ブチルフェニル基、4-シクロペンチルフェニル基、4-シクロヘキシルフェニル基、2,4-ジメチルフェニル基、3,5-ジメチルフェニル基、3,4-ジメチルフェニル基、4-(1-ナフチル)フェニル基、4-(9-アントリル)フェニル基、4-(10-フェニル-9-アントリル)フェニル基、4-ビフェニル基、1-ナフチル基、2-ナフチル基、9-フェナントリル基、9-アントリル基、10-フェニル-9-アントリル基、10-ビフェニル-9-アントリル基、9,9-ジメチルフルオレン-2-イル基、7-フェニル-9,9-ジメチルフルオレン-2-

イル基、9-ジトリフルオロメチルフルオレン-2-イル基等前記 Ar^1 又は Ar^2 と同一の置換基を挙げることができる。

【0023】

又、 $R^1 \sim R^5$ 、 R^7 のアリールオキシ基としては、置換基を有してもよい炭素数 6 ~ 24 の芳香環であり、具体的には、フェノキシ基、p-tert-ブチルフェノキシ基、3-フルオロフェノキシ基、4-フルオロフェノキシ基等を挙げることができる。

【0024】

$R^1 \sim R^8$ のハロゲン原子としては、弗素、塩素、臭素又はヨウ素原子がある。

【0025】

$R^1 \sim R^8$ のアミノ基としては、メチルアミノ基、エチルアミノ基、フェニルアミノ基、m-トリルアミノ基、p-トリルアミノ基、1-ナフチルアミノ基、2-ナフチルアミノ基、4-ビフェニルアミノ基等のモノ置換アミノ基、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジプロピルアミノ基、ジブチルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ジ(m-トリル)アミノ基、ジ(p-トリル)アミノ基、N-(m-トリル)フェニルアミノ基、N-(p-トリル)フェニルアミノ基、N-(1-ナフチル)フェニルアミノ基、N-(2-ナフチル)フェニルアミノ基、N-(4-ビフェニル)フェニルアミノ基、ジ(4-ビフェニル)アミノ基、ジ(2-ナフチル)アミノ基、ビス(アセトオキシメチル)アミノ基、ビス(アセトオキシエチル)アミノ基、ビス(アセトオキシプロピル)アミノ基、ビス(アセトオキシブチル)アミノ基、ジベンジルアミノ基等のジ置換アミノ基を例示することができるが、上記置換基に具体的に限定されるものではない。

【0026】

本発明の前記一般式(1)で表されるアリールアミン誘導体は、強い青色蛍光を有することから発光材料としても利用可能である。特に、前記一般式(1)中の R^1 及び R^2 が、前記一般式(2)、(3)又は(4)で表される基であることが好ましい。 R^1 及び R^2 が、前記一般式(2)で表される基である場合、更に式中の Y が前記一般式(5a) ~ (5c) であり、且つ W が水素原子又は無置換のフェニル基であることが好ましく、更に、Y が下記一般式(7a) ~ (7c) 及

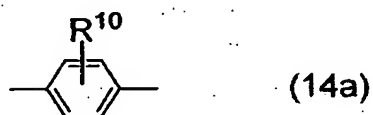
び／又はWが水素原子であることが好ましい。また R^1 及び R^2 が、前記一般式(3)で表される基である場合、式中のEが $-CH-$ 、Dが硫黄原子であることが好ましい。

【0027】

一般式(1)で示されるアリールアミン誘導体において、 Ar^3 は、置換又は無置換のアリーレン基であれば特に制限はないが、好ましくは、具体的に一般式(14a)～(14e)で表されるアリーレン基である。

【0028】

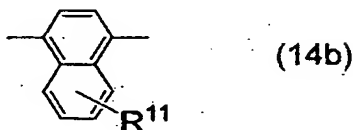
【化20】



(式中、 R^{10} は水素原子、ハロゲン原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、又は置換若しくは未置換のアリール基を表す。)

【0029】

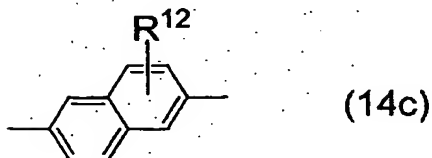
【化21】



(式中、 R^{11} は水素原子、ハロゲン原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、又は置換若しくは未置換のアリール基を表す。)

【0030】

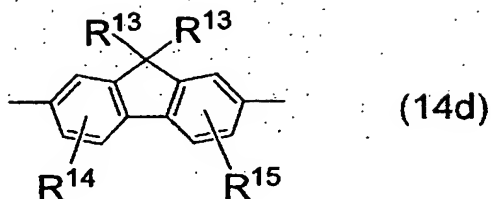
【化22】



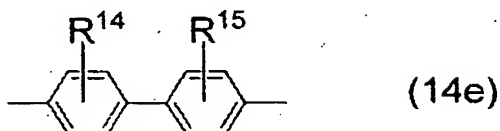
(式中、 R^{12} は水素原子、ハロゲン原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、又は置換若しくは未置換のアリール基を表す。)

【0031】

【化23】



(14d)



(14e)

(式中、R¹³～R¹⁵は各々独立に水素原子、ハロゲン原子、直鎖、分岐若しくは環状のアルキル基若しくはアルコキシ基、又は置換若しくは未置換のアリール基を表す。)

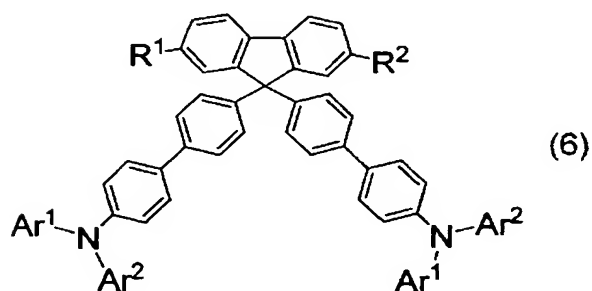
R¹⁰～R¹⁵の具体例としては、前記のR¹～R⁴、Ar¹、Ar²と同様の置換基を挙げることができる。前記一般式(14a)～(14e)のアリーレン基のうち、(14a)、特にフェニレン基が合成的観点から原料が入手し易く特に好ましい。

【0032】

また、Ar³がフェニレン基であり、R³及びR⁴が水素原子である下記一般式(6)で表されるアリールアミン誘導体も好ましい。

【0033】

【化24】



(6)

本発明の前記一般式(1)で表されるアリールアミン誘導体の好ましい化合物例を表1～5に示すが、本発明はこれら化合物群に限定されるものではない。

【0034】

【表1】

表 1


































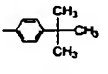
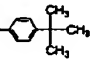








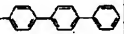
























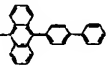
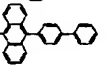












































































化合物	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	Ar ³	Ar ¹	Ar ²
1	H	H	H	H			
2	H	H	H	H			
3	H	H	H	H			
4			H	H			
5	H	H	H	H			
6	H	H	H	H			
7	H	H	H	H			
8			H	H			
9			H	H			
10			H	H			
11			H	H			
12			H	H			
13			H	H			
14			H	H			
15			H	H			
16			H	H			
17			H	H			

表1(続き)

18	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
19	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
20	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
21			3-CH ₃	3-CH ₃			
22	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
23	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
24	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
25			3-CH ₃	3-CH ₃			
26			3-CH ₃	3-CH ₃			
27			3-CH ₃	3-CH ₃			
28			3-CH ₃	3-CH ₃			
29			3-CH ₃	3-CH ₃			
30			3-CH ₃	3-CH ₃			
31			3-CH ₃	3-CH ₃			
32			3-CH ₃	3-CH ₃			
33			3-CH ₃	3-CH ₃			
34			3-CH ₃	3-CH ₃			

【表 2】

表 2

化合物	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	Ar ³	Ar ¹	Ar ²
35	H	H	H	H			
36	H	H	H	H			
37	H	H	H	H			
38			H	H			
39	H	H	H	H			
40	H	H	H	H			
41	H	H	H	H			
42			H	H			
43			H	H			
44			H	H			
45			H	H			
46			H	H			
47			H	H			
48			H	H			
49			H	H			
50			H	H			
51			H	H			

表2(続き)



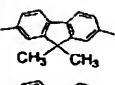

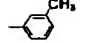


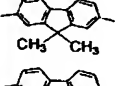

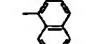


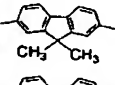

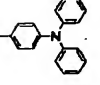


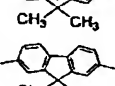

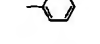


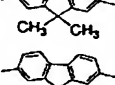

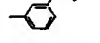


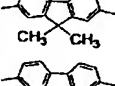

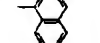


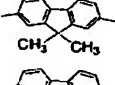

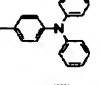


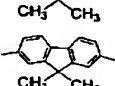

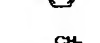


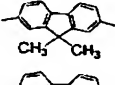

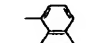


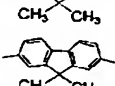




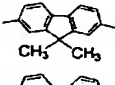

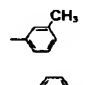


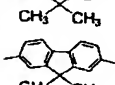

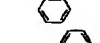


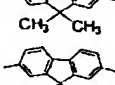

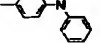


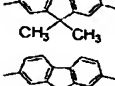

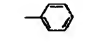


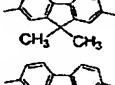

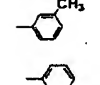


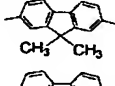

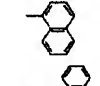

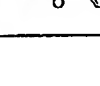
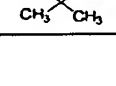












52	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
53	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
54	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
55			3-CH ₃	3-CH ₃			
56	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
57	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
58	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
59			3-CH ₃	3-CH ₃			
60			3-CH ₃	3-CH ₃			
61			3-CH ₃	3-CH ₃			
62			3-CH ₃	3-CH ₃			
63			3-CH ₃	3-CH ₃			
64			3-CH ₃	3-CH ₃			
65			3-CH ₃	3-CH ₃			
66			3-CH ₃	3-CH ₃			
67			3-CH ₃	3-CH ₃			
68			3-CH ₃	3-CH ₃			

【表 3】

表 3

化合物	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	Ar ³	Ar ¹	Ar ²
69			H	H			
70			H	H			
71			H	H			
72			H	H			
73			H	H			
74			H	H			
75			H	H			
76			H	H			
77			H	H			
78			H	H			
79			H	H			
80			H	H			
81			H	H			
82			H	H			
83			H	H			
84			H	H			
85			H	H			
86			H	H			
87			H	H			
88			H	H			
89			H	H			

表3(続き)

90			H	H			
91			H	H			
92			H	H			
93			H	H			
94			H	H			
95			H	H			
96			H	H			
97			H	H			
98			H	H			
99			H	H			
100			H	H			
101			H	H			
102			H	H			
103			H	H			
104			H	H			
105			H	H			
106			H	H			
107			H	H			
108			H	H			

【表 4】

表 4

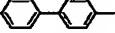


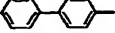


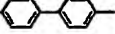




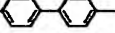


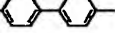


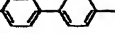


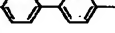




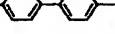




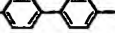









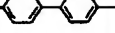


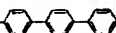
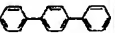





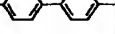




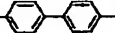




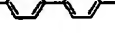




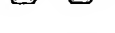







化合物	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	Ar ³	Ar ¹	Ar ²
109	H	H	H	H			
110	H	H	H	H			
111	H	H	H	H			
112			H	H			
113	H	H	H	H			
114	H	H	H	H			
115	H	H	H	H			
116			H	H			
117			H	H			
118			H	H			
119			H	H			
120			H	H			
121			H	H			
122			H	H			
123			H	H			
124			H	H			
125			H	H			

表4(続き)

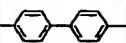


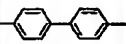


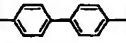




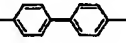


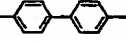


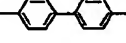

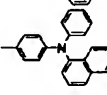
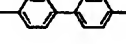

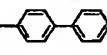


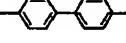




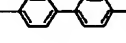


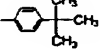
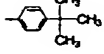
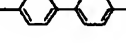




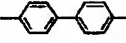


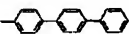
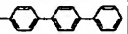
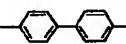




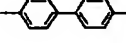




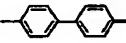




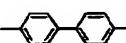




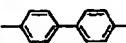


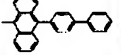
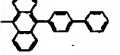
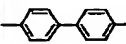




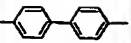




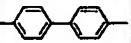




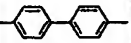




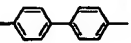




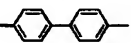




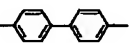














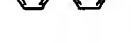




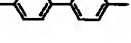




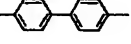




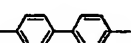




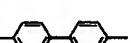














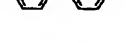




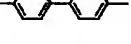




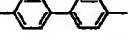




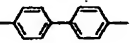




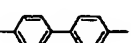


126	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
127	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
128	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
129			3-CH ₃	3-CH ₃			
130	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
131	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
132	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃			
133			3-CH ₃	3-CH ₃			
134			3-CH ₃	3-CH ₃			
135			3-CH ₃	3-CH ₃			
136			3-CH ₃	3-CH ₃			
137			3-CH ₃	3-CH ₃			
138			3-CH ₃	3-CH ₃			
139			3-CH ₃	3-CH ₃			
140			3-CH ₃	3-CH ₃			
141			3-CH ₃	3-CH ₃			
142			3-CH ₃	3-CH ₃			

表4(続き)

143			H	H			
144			H	H			
145			H	H			
146			H	H			
147			H	H			
148			H	H			
149			H	H			
150			H	H			
151			H	H			
152			H	H			
153			H	H			
154			H	H			
155			H	H			
156			H	H			
157			H	H			
158			H	H			
159			H	H			
160			H	H			
161			H	H			
162			H	H			

【表 5】

表 5























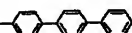
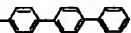














化合物	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	Ar ³	Ar ¹	Ar ²
163	H	H	H	H			
164			H	H			
165			H	H			
166			H	H			
167			H	H			
168			H	H			
169			H	H			
170			H	H			
171			H	H			
172			H	H			

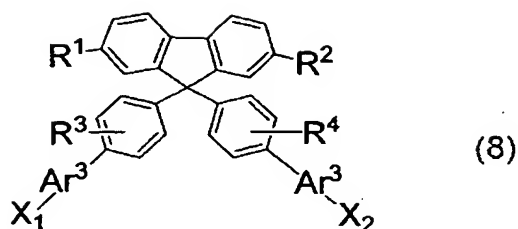
表5(続き)

173			H	H		
174			H	H		
175	H	H	3-CH ₃	3-CH ₃		
176			3-CH ₃	3-CH ₃		
177			3-CH ₃	3-CH ₃		
178			3-CH ₃	3-CH ₃		
179			3-CH ₃	3-CH ₃		
180			3-CH ₃	3-CH ₃		
181			3-CH ₃	3-CH ₃		
182			3-CH ₃	3-CH ₃		
183			3-CH ₃	3-CH ₃		
184			3-CH ₃	3-CH ₃		
185			3-CH ₃	3-CH ₃		
186			3-CH ₃	3-CH ₃		

前記一般式(1)で表されるアリールアミン誘導体は、一般式(8)で表されるジ(ハロアリール)フルオレン(式中、R¹~R⁴、Ar³は前記と同一の置換基を表し、又X¹、X²は塩素、臭素又は沃素原子を表す。)と一般式(9)で表されるアミン化合物(式中、Ar¹、Ar²は各々独立して置換又は無置換のアリール基又は複素芳香環基を表し、さらにAr¹とAr²は結合している窒素原子と共に含窒素複素環を形成してもよい。)とを塩基存在下、パラジウム触媒により反応させることにより合成することができる。

【0035】

【化 2 5】



【化 2 6】



本発明で使用するパラジウム触媒は、パラジウム化合物及び三級ホスフィンからなる。

【0036】

パラジウム化合物としては、特に限定するものではないが、例えば、ヘキサクロロパラジウム (I V) 酸ナトリウム四水和物、ヘキサクロロパラジウム (I V) 酸カリウム等の 4 価パラジウム化合物類、塩化パラジウム (I I)、臭化パラジウム (I I)、酢酸パラジウム (I I)、パラジウムアセチルアセトナート (I I)、ジクロロビス (ベンゾニトリル) パラジウム (I I)、ジクロロビス (アセトニトリル) パラジウム (I I)、ジクロロビス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (I I)、ジクロロテトラアンミンパラジウム (I I)、ジクロロ (シクロオクター-1, 5-ジエン) パラジウム (I I)、パラジウムトリフルオロアセテート (I I) 等の 2 価パラジウム化合物類、トリス (ジベンジリデンアセトン) ニパラジウム (0)、トリス (ジベンジリデンアセトン) ニパラジウムクロロホルム錯体 (0)、テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (0) 等の 0 価パラジウム化合物類等が挙げられる。

【0037】

パラジウム化合物の使用量は、特に限定するものではないが、一般式 (8) で表されるジ (ハロアリアル) フルオレン誘導体 1 モルに対しパラジウム換算で通常 0.000001 ~ 20 モル% の範囲である。パラジウム化合物が上記範囲内

であれば、高い選択率でアリールアミン誘導体を合成できるが、活性を更に向上させるためには、また高価なパラジウム化合物を使用することからも、より好ましいパラジウム化合物の使用量は、ジ（ハロアリール）フルオレン誘導体 1 モルに対し、パラジウム換算で 0.0001～5 モル% の範囲である。

【0038】

パラジウム化合物と組み合わせて使用される三級ホスフィンとしては、特に限定するものではなく、例えば、トリエチルホスフィン、トリーシクロヘキシルホスフィン、トリーイソプロピルホスフィン、トリー *n*-ブチルホスフィン、トリー *i*so-ブチルホスフィン、トリー *sec*-ブチルホスフィン、トリー *tert*-ブチルホスフィン等のトリアルキルホスフィン類が挙げられるが、これらのうち、アリールアミン誘導体の選択性を向上させるためには、トリー *tert*-ブチルホスフィンがより好ましい。

【0039】

本発明において、三級ホスフィンの使用量は、パラジウム化合物に対して通常 0.01～10000 倍モルの範囲で使用すればよい。三級ホスフィンの使用量が、上記の範囲内であれば、アリールアミン誘導体の選択率に変化はないが、活性を更に向上させるためには、また高価な三級ホスフィンを使用することからも、より好ましい三級ホスフィンの使用量は、パラジウム化合物に対して 0.1～10 倍モルの範囲である。

【0040】

本発明においては、パラジウム化合物と三級ホスフィンが必須であり、両者を組み合わせて触媒として反応系に加える。添加方法は、反応系にそれぞれ単独で加えても、予め錯体の形にし調整して添加してもよい。

【0041】

本発明において使用される塩基としては、無機塩基及び／又は有機塩基から選択すればよく、特に限定するものではないが、より好ましくは、ナトリウム-メトキシド、ナトリウム-エトキシド、カリウム-メトキシド、カリウム-エトキシド、リチウム-*tert*-ブトキシド、ナトリウム-*tert*-ブトキシド、カリウム-*tert*-ブトキシド等のようなアルカリ金属アルコキシドであって

、それらは反応場にそのまま加えても、またアルカリ金属、水素化アルカリ金属及び水酸化アルカリ金属とアルコールからその場で調製して反応場に供してもよい。

【0042】

使用される塩基の量は、反応で生成するハロゲン化水素に対し、0.5倍モル以上使用するのが好ましい。塩基の量が0.5倍モル未満では、アリールアミン誘導体の収率が低くなる場合がある。塩基を大過剰に加えてもアリールアミン誘導体の収率に変化はないが、反応終了後の後処理操作が煩雑になることから、より好ましい塩基の量は、1～5倍モルの範囲である。

【0043】

本発明における反応は、通常不活性溶媒存在下で行う。使用される溶媒としては、本反応を著しく阻害しない溶媒であればよく、特に限定するものではないが、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族系有機溶媒や、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンなどのエーテル系有機溶媒、アセトニトリル、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、ヘキサメチルホスホトリアミド等を挙げることができる。これらのうちより好ましくは、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族系有機溶媒である。

【0044】

本発明は、常圧下、窒素、アルゴン等の不活性ガス雰囲気下で行うことも、また加圧下でも行うことができる。

【0045】

本発明は反応温度20～300℃の範囲で行われるが、より好ましくは50～200℃の範囲で行われる。

【0046】

本発明において反応時間は、ジ（ハロアリール）フルオレン誘導体、アミン化合物、塩基、パラジウム触媒の量及び反応温度によって一定しないが、数分～72時間の範囲から選択すればよい。

【0047】

反応終了後、常法によって処理することにより目的とする化合物を得ることが

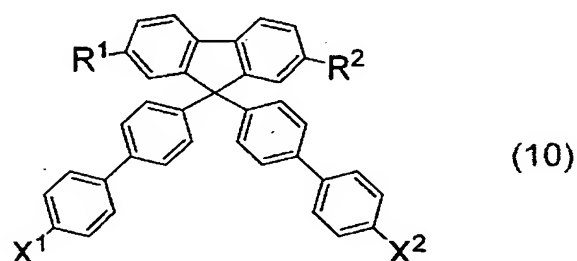
できる。

【0048】

また、前記一般式(8)で表される化合物は、本発明のフルオレン骨格を有する新規アリールアミン誘導体の合成中間体として有用であり、特に Ar^3 がフェニレン基である場合や、更に R^3 及び R^4 が水素原子である下記一般式(10)で表されるジ(ハロアリール)フルオレン誘導体が好ましい。

【0049】

【化27】



また、 X^1 及び X^2 が塩素原子、 R^1 又は R^2 が各々独立して水素原子、ヨウ素、臭素又は塩素原子である場合も、一般式(1)で表されるアリールアミン誘導体の中間体として有用である。

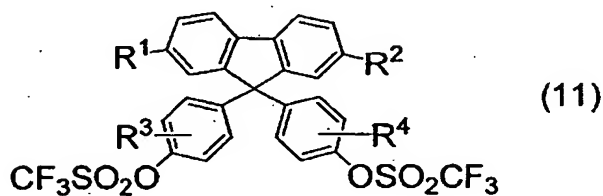
【0050】

一般式(8)で表される化合物は、公知の方法により合成できる。例えば、芳香族ボロネートと芳香族ハライド若しくは芳香族トリフラートとの反応(通常、Suzuki反応と呼ばれている)により合成できる(N. Miyaura and A. Suzuki, Chemical Reviews, Vol. 95, 2457-2483 (1995))。具体的には、下記一般式(11)で表されるフルオレン誘導体(式中、 $R^1 \sim R^4$ は前記と同一の置換基を表す。)と下記一般式(12)又は(13)で表されるアリールボロン酸化合物(式中、 X^3 はハロゲン原子を表し、 R^9 は水素原子、メチル基又はエチル基を表す。更に Ar^3 は置換又は無置換のアリーレン基を表す。)とを塩基及びパラジウム触媒存在下に反応させる。例えば、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム等を触媒とし、炭酸ナトリウム又は/及び水酸化ナトリウム等のような無機塩基存在下に合成できる。前記一般式(8)で表されるジ(ハロアリール)フルオレンを選

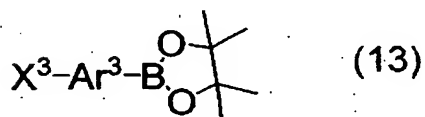
収率よく合成するためには、 X^3 が塩素原子及び R^9 が水素原子で表される下記一般式(12)で表されるアリールボロン酸化合物を用いることが好ましい。

【0051】

【化28】



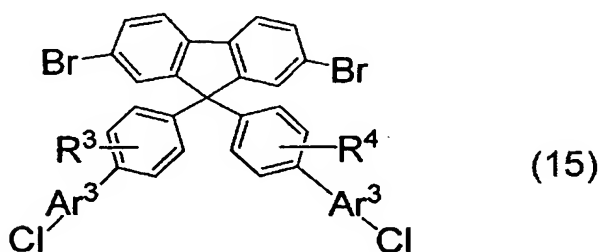
【化29】



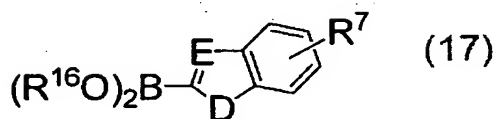
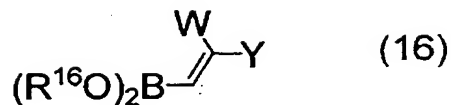
更に、前記一般式(8)で表される化合物の別法として、 R^1 及び R^2 が臭素原子、 X^1 及び X^2 が塩素原子である下記一般式(15)で表されるジ(ハロアリール)フルオレン誘導体と下記一般式(16)又は(17)で表されるボロン酸誘導体から前記同様Suzuki反応により合成することができる。

【0052】

【化30】



【化 3 1】



(式中、D、E、Y、W及びR⁷は、前記と同一の置換基を表し、R¹⁶は、水素、メチル基又はエチル基のいずれかを表す)。

【0053】

本発明のフルオレン骨格を有する新規アリールアミン誘導体は、従来材料とは異なり合成後の時点で非晶質構造を有することから膜安定性に優れる利点を有する。従って、有機EL素子もしくは電子写真感光体等の正孔輸送材料又は発光材料としのみでなく、光電変換素子、太陽電池、イメージセンサー等有機光導電材料のいずれの分野においても使用できる。

【0054】

【発明の効果】

本発明による上記一般式(1)で表されるフルオレン骨格を有する新規アリールアミン誘導体は、高T_gであり、非晶質構造を有することから従来報告された材料と比較して、安定性及び耐久性に優れた材料であり、有機EL素子もしくは電子写真感光体等の正孔輸送材料又は発光材料等として利用できる。

【0055】

【実施例】

以下、本発明を実施例に基づき、さらに詳細に説明する。

【0056】

合成例1 (9,9-ビス(4'-クロロビフェニル-4-イル)フルオレンの合成)

300ml四つ口フラスコに、9,9-ビス[4-(トリフルオロメチルスルホニル)フェニル]フルオレン16g、テトラヒドロフラン100ml、20

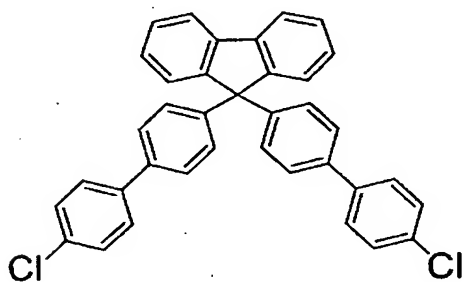
%炭酸ナトリウム水溶液 62 g、4-クロロフェニルボロン酸 8.54 g 及びテトラキス（トリフェニルホスフィン）パラジウム 0.6 g を加え 70℃ に加熱した。同温度で 18 時間熟成後、反応液を室温まで冷却し分液した。有機相は、飽和塩化アンモニウム水溶液及び飽和食塩水で洗浄後、有機相を濃縮し、テトラハイドロフランから再結晶することにより 11.4 g の白色粉末を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3 , ppm) δ : 7.91 (d, 2H), 7.39–7.60 (m, 11H)

$^{13}\text{C-NMR}$ (CDCl_3 , ppm) δ : 150.86, 145.22, 140.16, 139.06, 138.27, 133.28, 128.88, 128.66, 128.17, 127.88, 127.71, 126.81, 126.12, 120.35, 68.05

【0057】

【化32】



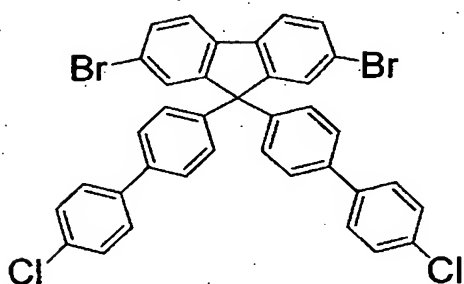
合成例 2 （9,9-ビス（4'-クロロビフェニル-4-イル）-2,7-ジブロモフルオレンの合成）

1 L ナス型フラスコに 9,9-ビス（4'-クロロビフェニル-4-イル）フルオレン 34 g (63.0 mmol) を CHCl_3 500 ml に溶解させ、ヨウ素 0.68 g を添加した。その後、室温にて臭素 50.3 g (314 mmol) を 20 分で滴下してから 40℃ に昇温し 16 時間加熱攪拌した。10% チオ硫酸ナトリウム 350 g を内温が 30℃ を超えないよう滴下し反応を終了させた後分液した。有機相を飽和食塩水にて洗浄後、無水 Na_2SO_4 で乾燥してから濃縮し、80 g のシクロヘキサンを添加すると無色針状晶の析出した。濾過・乾燥の後、目的物を 35.8 g 単離した（収率 = 81%）。

- ・FDMS (瞬間脱離質量分析法) = 697
- ・ $^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3 , ppm) δ : 7.21–7.72 (m)
- ・ $^{13}\text{C-NMR}$ (CDCl_3 , ppm) δ : 152.65, 143.60, 138.88, 138.81, 138.07, 133.50, 131.17, 129.36, 128.94, 128.48, 128.20, 127.17, 122.02, 121.74, 65.19

【0058】

【化33】



合成例3 (9, 9-ビス (4'-ブロモ-ビフェニル-4-イル) -2, 7-ジブロモフルオレンの合成)

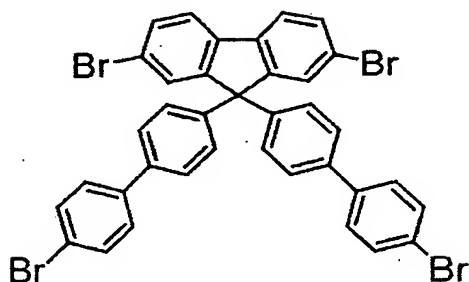
9, 9-ビス (ビフェニル-4-イル) フルオレン 15.9 g (33.8 mmol) をクロロホルム 200 ml に溶解させてから塩化鉄 0.54 g を加え、臭素 22.14 g (138 mmol) を室温～50℃の温度を保ちながら 1.5 時間滴下したのち一晩熟成した。冷却後、10% チオ硫酸ナトリウムを内温が 30℃を超えないよう滴下し反応を終了させた。その後、有機相を飽和食塩水にて洗浄、無水 Na_2SO_4 で乾燥し、引続き濃縮することにより沈殿が得られた。得られた沈殿をクロロホルムから再結晶することにより無色針状晶を 15.3 g (収率 = 57%) 単離した。

- ・FDMS = 786
- ・ $^1\text{H-NMR}$ (THF-d_8 , ppm) δ : 7.81 (d, 2H), 7.51–7.66 (m, 10H), 7.29 (d, 2H)
- ・ $^{13}\text{C-NMR}$ (THF-d_8 , ppm) δ : 153.79, 144.82, 140.30, 139.57, 139.18, 132.63, 131.97, 13

0.08, 129.33, 127.72, 122.99, 122.59, 122.21, 66.21

【0059】

【化34】



合成例 4 (9, 9-ビス (4'-クロロビフェニル-4-イル) -2, 7-ビス (4-ビフェニル) フルオレンの合成)

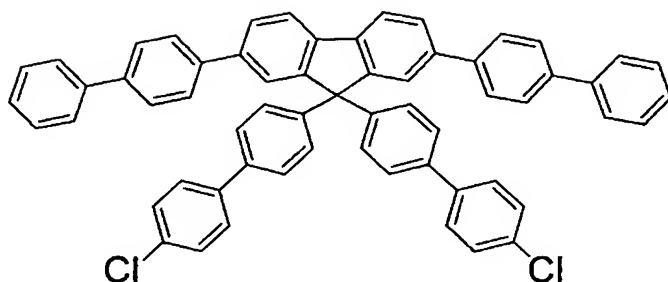
100 ml ナス型フラスコに合成例 2 で得られた 9, 9-ビス (4'-クロロビフェニル-4-イル) -2, 7-ジブロモフルオレン 5 g (7.17 mmol)、4-ビフェニル硼酸 2.92 g (14.7 mmol)、テトラヒドロフラン 45 ml、10% 水酸化ナトリウム水溶液 12.9 g 及び テトラキス (トリフェニルホスフィン) 165 mg を仕込み、窒素気流下 4 時間加熱還流した。反応液を冷却・分液した後、得られた有機相を 10% 演歌アンモニウム水溶液及び飽和食塩水で洗浄した。有機相は濃縮後、シリカゲルクロマト及び再結晶により精製し無色の粉末 5.33 g (収率 88%) を得た。FDMS 及び ^{13}C -NMR より目的化合物であることを確認した。

・ FDMS = 844

・ ^{13}C -NMR (CDCl₃, ppm) δ : 151.84, 145.02, 140.47, 140.32, 140.10, 139.88, 139.04, 138.95, 138.34, 133.24, 128.80, 128.75, 128.68, 128.11, 127.41, 127.32, 126.92, 126.81, 124.67, 120.71, 65.23

【0060】

【化35】



合成例5 (9, 9-ビス (4' -クロロビフェニル-4-イル) -2, 7-ビス (2-チアナフテニル) フルオレンの合成)

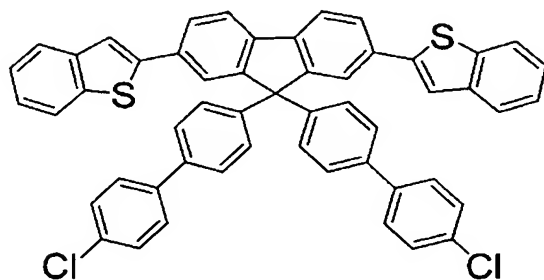
4-ビフェニリルボロン酸をチアナフテン-2-ボロン酸 2.62 g (14.7 mmol) に変更した以外は合成例4に従い目的化合物 4.53 g (収率=79%) を得た。

・FDMS=804

・ ^{13}C -NMR (THF, ppm) δ : 152.98, 145.58, 144.52, 141.63, 140.56, 140.09, 139.89, 139.19, 134.96, 133.77, 129.43, 129.40, 128.83, 127.56, 126.92, 125.15, 125.05, 124.45, 124.10, 122.65, 121.76, 120.53, 66.03

【0061】

【化36】



合成例6 (9, 9-ビス (4' -クロロビフェニル-4-イル) -2, 7-ビス (trans-2-フェニルビニル) フルオレンの合成)

4-ビフェニリルボロン酸を trans-2-フェニルビニルボロン酸 3.1

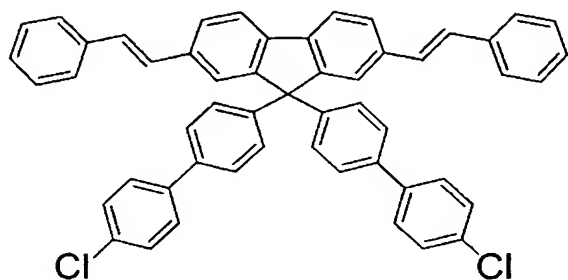
8 g に変更した以外は合成例 4 に従い目的化合物 3. 84 g (収率 = 72%) を得た。

・ FDMS = 742

・ ^{13}C -NMR (CDCl_3 , ppm) δ : 151.77, 144.90, 139.42, 138.99, 138.40, 137.14, 137.10, 133.25, 128.82, 128.69, 128.60, 128.53, 128.14, 127.58, 126.94, 126.41, 124.06, 120.53, 64.91

【0062】

【化37】



合成例 7 (9, 9-ビス (4'-クロロビフェニル-4-イル) -2, 7-ビス (2, 2-ジフェニルビニル) フルオレンの合成)

1, 1-ジフェニルエチレン 20 g (111 mmol) をシクロヘキサン 70 ml に溶解させた後、臭素 35 g (222 mmol) を室温下滴下した。同温度で 20 時間攪拌、更に還流下 1 時間加熱させた。冷却後、チオ硫酸ナトリウム水溶液及び飽和食塩水で洗浄し有機相を分液した。有機相を濃縮し、更にクーゲル蒸留を行うことにより (145-8°C/0.6 Torr) 目的とする 1, 1-ジフェニル-2-ブロモエチレンが 24 g 得られた (収率 = 86%)。次に 1, 1-ジフェニル-2-ブロモエチレン 4.8 g (18 mmol)、Mg 0.486 g (20 mmol)、小片のヨウ素及び THF 100 ml を 300 ml ナス型フラスコに加えグリニヤール試薬を調製した。その後、反応液を -78°C に冷却し同温度を保持しながらトリメトキシボランを滴下した。その後、室温で 2 時間攪拌したのち、2 N 塩酸を加えた。有機相を処理することで目的とする 1, 1-

ジフェニルビニルボロン酸を白色粉末として収率35%で単離した。

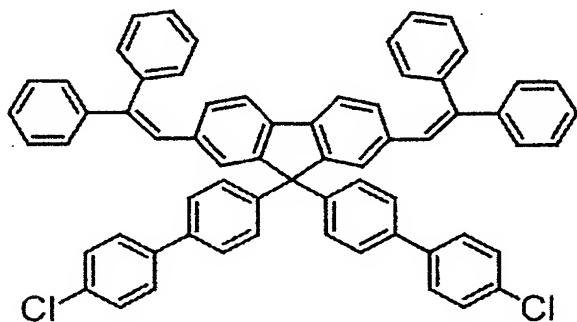
4-ビフェニルボロン酸を1, 1-ジフェニルビニルボロン酸3.28gに変更した以外は合成例4に従い目的化合物3.77g (収率=72%)を得た。

・FDMS=730

・ ^{13}C -NMR (CDCl₃, ppm) δ : 150.76, 144.78, 143.24, 142.36, 140.29, 139.19, 138.46, 137.73, 136.96, 133.22, 130.13, 129.65, 128.92, 128.66, 128.44, 128.24, 128.13, 128.04, 127.45, 127.25, 126.94, 126.61, 119.80, 64.44

【0063】

【化38】



実施例1 (9, 9-ビス[4-(N-フェニル-1-ナフチルアミノ)-1, 1'-ビフェニル]フルオレンの合成) [=化合物1]

50ml三つ口フラスコに9, 9-ビス(4'-クロロビフェニル-4-イル)フルオレン3g (5.6mmol)、N-フェニル-1-ナフチルアミン2.56g (11.7mmol)、ナトリウム-tert-ブトキシド1.28g (13.3mmol)をキシレン40mlに懸濁させ、窒素で系内を置換した。更に、窒素雰囲気下、酢酸パラジム3mg及びトリ-tert-ブチルホスフィン8mgを添加し125℃に加熱した。所定温度で20時間熟成したのち反応液を室温まで冷却した。水20mlを添加後、抽出を行い、有機相を濃縮した。シリカゲルクロマトグラフィ(溶離液=トルエン)により精製し淡褐色粉末4.9g (収率=97%)を得た。元素分析及びFDMSにより下記の構造を有する目

的化合物であることを確認した。

・FDMS; 904

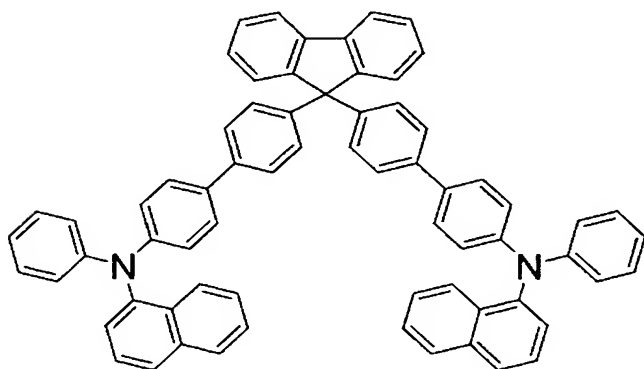
・元素分析: 実測値: C; 91.1%, H; 5.6%, N; 3.3%

理論値: C; 91.5%, H; 5.4%, N; 3.1%

尚、示差走査熱量測定 (DSC) により測定した9,9-ビス [4-(N-フェニル-1-ナフチルアミノ) -1,1'-ビフェニル] フルオレンのガラス転移温度 (=T_g) は、158℃であった。その他、汎用的な正孔輸送材料であり、且つ青色発光材料としても利用可能なNPDと化合物1のXRD、可視・紫外及び蛍光スペクトルの測定結果を表6に示す。化合物1は、NPDと比較して高T_gを示した。又、NPDとは異なり明確な回折ピークが観察されないことからアモルファス構造を有し、更には青色の蛍光強度でも高い値を示した。

【0064】

【化39】



実施例2 (9,9-ビス [4-(N-m-トリル-フェニルアミノ) -1,1'-ビフェニル] フルオレンの合成) [=化合物2]

N-フェニル-1-ナフチルアミンをN-m-トリル-アニリンに変更した以外は実施例1と同様の操作を行い、淡黄色粉末3.85g (収率=82%)を得た。元素分析及びFDMSにより下記の構造を有する目的化合物であることを確認した。物性データを表6に示す。化合物1と同様、高T_gで且つアモルファス構造を有しており、更に青色蛍光を示した。

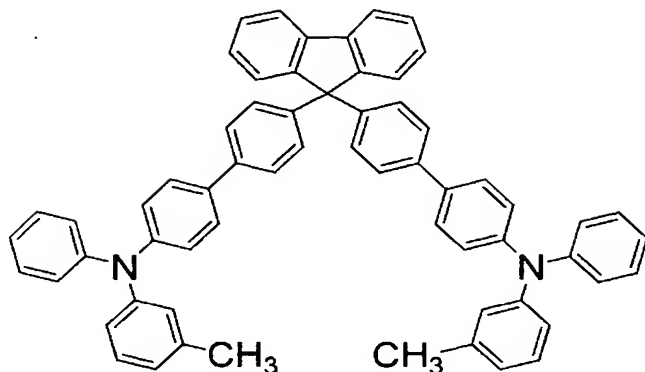
・FDMS; 832

・元素分析: 実測値: C; 90.9%, H; 5.7%, N; 3.4%

理論値: C; 90.8%, H; 5.8%, N; 3.4%

【0065】

【化40】



実施例3 (9,9-ビス[4-(ジフェニルアミノ)-1,1'-ビフェニル]フルオレンの合成) [=化合物3]

N-メトリルアニリンをジフェニルアミンに変更した以外は実施例2と同様な操作を行い、淡黄色粉末3.8g(収率=85%)を得た。元素分析及びFDMSにより下記の構造を有する目的化合物であることを確認した。物性データを表6に示す。化合物1と同様、高T_gで且つアモルファス構造を有しており、更に青色蛍光を示した。

・FDMS; 804

・元素分析: 実測値: C; 91.3%, H; 5.2%, N; 3.6%

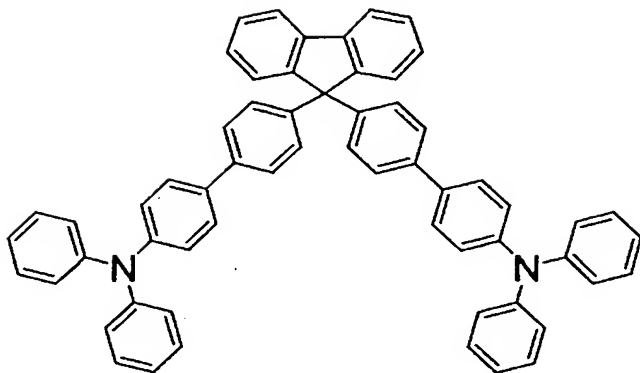
理論値: C; 91.0%, H; 5.5%, N; 3.5%

・¹H-NMR (THF-d₈, ppm) δ: 7.83 (d, 2H), 6.95-7.47 (m, 34H)

・¹³C-NMR (THF-d₈, ppm) δ: 152.09, 148.63, 148.03, 145.48, 141.16, 139.90, 135.63, 129.97, 129.33, 128.36, 128.27, 127.06, 125.19, 124.48, 123.69, 120.93, 66.01

【0066】

【化 4 1】



実施例 4 (2, 7-ジフェニルアミノ-9, 9-ビス [4-(ジフェニルアミノ)-1, 1'-ビフェニル] フルオレンの合成) [=化合物 4]

100ml ナス型フラスコに合成例 2 で得た 9, 9-ビス (4'-クロロビフェニル-4-イル)-2, 7-ジブロモフルオレン 4 g (5.74 mmol)、ナトリウム-tert-ブトキシド 2.65 g (27.6 mmol)、ジフェニルアミン 4.08 g (24.1 mmol) 及びキシレン 40 ml を加え窒素で系内を置換した。トリス (ジベンジリデンアセトン) ジパラジウム 18 mg (0.02 mmol) 及びトリ-tert-ブチルホスフィン 50 mg から調整したパラジウム触媒をシリンジにて添加し 125℃ に加熱した。16 時間同温度で熟成後、水 40 g を添加し反応を終了した。分液後、有機相を分離し濃縮することで 8.5 g の粘性物が得られた。シリカゲルクロマトグラフィにより精製することで 6.1 g のアモルファス状物質を単離した。元素分析及び FDMS により下記の構造を有する目的化合物であることを確認した。物性データを表 6 に示す。化合物 1 と同様、高 T_g で且つアモルファス構造を有しており、更に青色蛍光を示した。

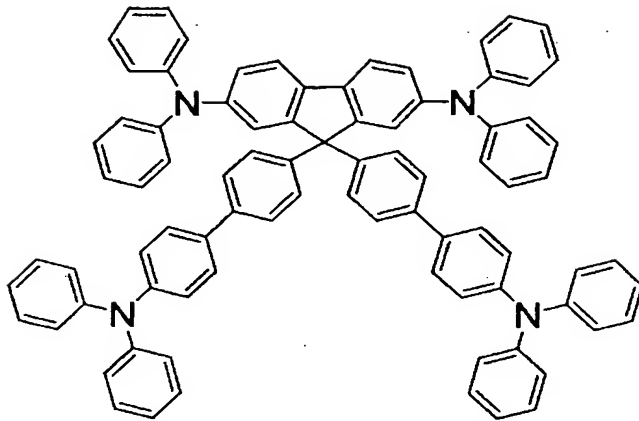
・ FDMS ; 1138

・ 元素分析 : 実測値 : C ; 89.4%, H ; 5.6%, N ; 5.0%

理論値 : C ; 89.6%, H ; 5.5%, N ; 4.9%

【0067】

【化 4 2】



【表 6】

	化合物1	化合物2	化合物3	化合物4	比較例
構造					
XRD					
T _g /°C	158	132	148	162	96
融点/°C	無し	無し	無し	無し	281
UV-VIS ¹⁾ λ _{max} /nm	324	336	334	342	340
PL ¹⁾ λ _{max} /nm	434	396	392	398	448
相対強度比	2.1	6.4	7.3	11.3	1

1) c=1.0×10⁻⁵mol/L(THF)

実施例 5 (化合物 5 の合成)

合成例 1 で得た化合物 5. 93 g (11 mmol)、N, N, N' -トリフェニルフェニレンジアミン 7.70 g (23 mmol)、ナトリウム-tert-ブトキシド 2.53 g (26 mmol)、o-キシレン 48 g を 200 ml ナス型フラスコに仕込み、更に窒素気流下酢酸パラジウム 5.2 mg、トリ-tert

t-ブチルホスフィン 16 mg を添加した後、125℃で20時間加熱・攪拌した。冷却後、水 25 g を加え分液し有機相を分離した。得られた有機相は濃縮後、シリカゲルクロマトグラフィー（展開液＝トルエン）による精製により目的とする化合物を得た。

・FDMS; 1138

実施例 6（化合物 11 の合成）

100 ml ナス型フラスコに合成例 4 で得た 9, 9-ビス（4'-クロロビフェニル-4-イル）-2, 7-ビス（4-ビフェニル）フルオレン 2 g（2.36 mmol）、ジフェニルアミン 0.84 g（4.96 mmol）、ナトリウム-tert-ブトキシド 0.57 g 及び o-キシレン 20 ml を仕込み、更に窒素気流下酢酸パラジウム 5 mg（0.022 mmol）、トリ-tert-ブチルホスフィン 4 mg を添加し 120℃で5時間加熱攪拌した。冷却後、水 20 g を添加し反応を終了した。分液後、有機相を分離・濃縮し、シリカゲルクロマトグラフィーにより精製することで 1.85 g（収率 71%）の目的化合物を単離した。

化合物（11）のFDMS測定、テトラヒドロフラン（=THF）溶液中の蛍光スペクトル（=PL）及び可視・紫外吸収スペクトル（UV-VIS）の結果を表 7 に示す。PL から青色蛍光材料であることが確認された。

【0068】

実施例 7（化合物 69 の合成）

9, 9-ビス（4'-クロロビフェニル-4-イル）-2, 7-ビス（4-ビフェニル）フルオレンを合成例 6 で得た化合物 1.75 g に変更した以外は実施例 6 と同様な操作を行い、1.7 g の目的化合物を単離した。

【0069】

化合物（69）のFDMS測定、テトラヒドロフラン（=THF）溶液中の蛍光スペクトル及び可視・紫外吸収スペクトルの結果を表 7 に示す。PL から青色蛍光材料であることが確認された。

【0070】

実施例 8（化合物 73 の合成）

9, 9-ビス(4'-クロロビフェニル-4-イル)-2, 7-ビス(4-ビフェニリル)フルオレンを合成例5で得た化合物1. 90 gに変更した以外は実施例6と同様な操作を行い、1. 8 gの目的化合物を単離した。

【0071】

化合物(73)のFDMS測定、テトラヒドロフラン(=THF)溶液中での蛍光スペクトル及び可視・紫外吸収スペクトルの結果を表7に示す。PLから青色蛍光材料であることが確認された。

【0072】

実施例9(化合物77の合成)

9, 9-ビス(4'-クロロビフェニル-4-イル)-2, 7-ビス(4-ビフェニリル)フルオレンを合成例7で得た化合物1. 90 gに変更した以外は実施例6と同様な操作を行い、1. 8 gの目的化合物を単離した。

化合物(77)のFDMS測定、テトラヒドロフラン(=THF)溶液中での蛍光スペクトル及び可視・紫外吸収スペクトルの結果を表7に示す。PLから青色蛍光材料であることが確認された。

$^{13}\text{C-NMR}$ (CDCl_3 , ppm) δ : 64. 48, 119. 72, 122. 89, 123. 82, 124. 41, 126. 24, 127. 03, 127. 30, 127. 47, 128. 13, 128. 36, 128. 73, 129. 24, 129. 55, 130. 12, 134. 72, 136. 86, 138. 38, 138. 49, 140. 32, 142. 23, 143. 31, 143. 94, 146. 99, 147. 63, 151. 09

【0073】

【表7】

実施例	6	7	8	9
化合物	(11)	(69)	(73)	(77)
FDMS	1108	1068	1008	1160
UV-VIS $\lambda_{\text{max}}/\text{nm}^{1)}$	340	347	343	340
PL $\lambda_{\text{max}}/\text{nm}^{1)}$	386, 400	398, 424	405, 429	450
融点 $^{\circ}\text{C}$	なし	206	なし	なし
ガラス転移温度 $^{\circ}\text{C}$	156	183	152	148

1) $c=1.0 \times 10^{-6} \text{ mol/L(THF)}$

尚、実施例 6、7 及び 9 で得られた化合物 11、69 及び 77 に関し、薄膜での PL 測定結果を図 1 に示す。薄膜でも溶液での結果同様、青色発光が観察された。

【0074】

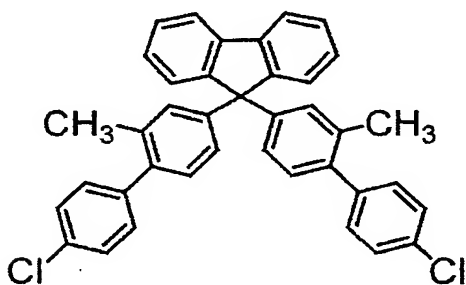
実施例 10（化合物 20 の合成）

9, 9-ビス[4-(トリフルオロメチルスルホニル)フェニル]フルオレンの代わりに 4, 4'-(9-フルオレニリデン)ビス(1-トリフルオロメチルスルホニル-3-メチルフェニル)を用い合成例 1 と同様な操作により、下記構造を有する化合物を得た。更に、得られた化合物とジフェニルアミンとを実施例 3 に記載した方法に準じて行うことにより、目的とする化合物 (20) を合成した。

・FDMS; 832

【0075】

【化 43】

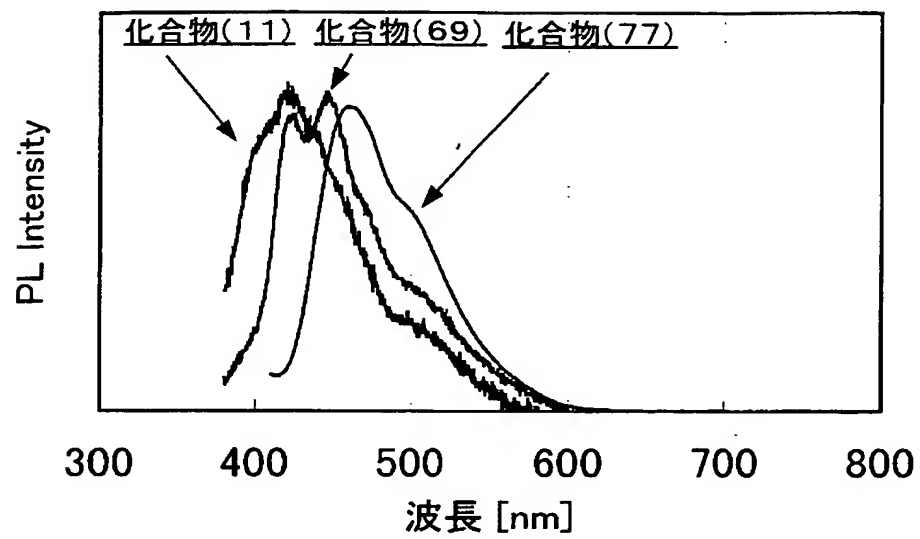


【図面の簡単な説明】

【図 1】化合物 11、69 及び 77 の薄膜での PL 測定結果

【書類名】 図面

【図 1】



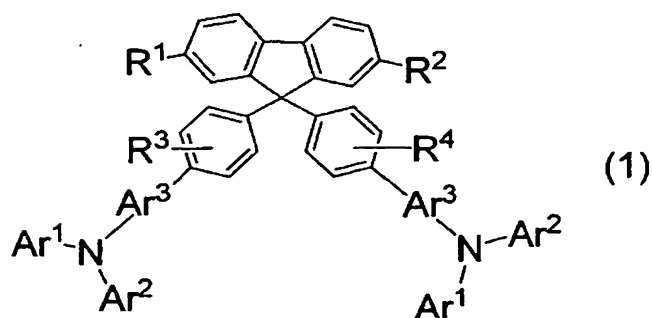
【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 有機エレクトロルミネッセンス素子若しくは電子写真感光体等の正孔輸送又は正孔注入材料として利用できる新規アリールアミン誘導体及びその合成中間体、並びにこれらの製造方法を提供する。

【解決手段】 一般式(1)で表されるアリールアミン誘導体を用いる。

【化1】



(式中、R¹～R⁴は各々独立して水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アリール基、アリールオキシ基、ハロゲン原子、アミノ基等であり、Ar¹、Ar²は各々独立して置換又は無置換のアリール基又は複素芳香環基を表し、Ar¹とAr²は結合している窒素原子と共に含窒素複素環を形成してもよい。Ar³は置換又は無置換のアリーレン基を表す。)

【選択図】 なし

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2 0 0 3 - 1 9 9 2 0 3
受付番号	5 0 3 0 1 1 9 8 0 8 7
書類名	特許願
担当官	第六担当上席 0 0 9 5
作成日	平成 1 5 年 7 月 2 4 日

< 認定情報・付加情報 >

【提出日】 平成 15 年 7 月 18 日

特願2003-199203

出願人履歴情報

識別番号

[000003300]

1. 変更年月日

1990年12月 2日

[変更理由]

住所変更

住所

山口県新南陽市開成町4560番地

氏名

東ソー株式会社

2. 変更年月日

2003年 4月21日

[変更理由]

住所変更

住所

山口県周南市開成町4560番地

氏名

東ソー株式会社